HRNo.	Name	

Shells

Words

Word Bank for Verbs :

[observe /summarize /draw /select /place /pour /move /count]

数える	描く
動く	観察する
置く	注ぐ
選ぶ	まとめる

Word Bank for Nouns and others:

[above/criteria/if /randomly/ response(s)/shell(s) /seawater /line]

線	反応
海水	貝
上で	無作為に
~かどうか	基準

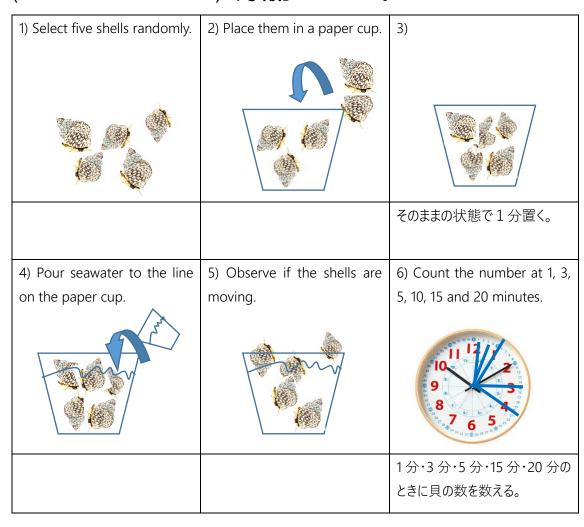
^{* (} as they are / let / for one minutes / stay / them). 次頁の(3)で使います。

() **[目的]**

下の日本語を参考にし,空欄に適語を入れよう。

- () of () to
 () types of water.
 () the () of the experiment
 by () graphs in English.
 - 1. 異なる種類の水に対する貝の反応を観察する。
 - 2. 英語でグラフを描き、実験の結果を取りまとめる。

(Shell experiment in seawater.



HRNO.	NAME	

Shells

Criteria ((観察する時の)

WORD Bank [tentacle(s) / visible / above / completely / below / operculum / closed / part]

~より上に	~より下に
完全に	閉じている
貝蓋(ぶた)	一部分
触角	見える

Three criteria for recording shell movement

Moving above water
Tentacles are ()
and()
is () water.

触角が見える。
貝の一部が、水より上に出ている。





Shell experiment: Counting sheet

Table 1. Response of shells to (

Not moving

Criteria			Time (r	ninutes)		
Criteria	1	3	5	10	15	20
Moving above water						
Moving under water						

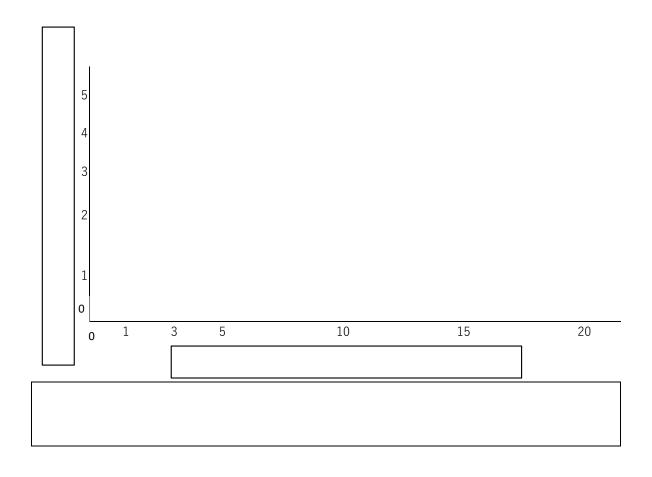
After the experiment, if there is time left, come input your data into the teacher's PC.

HRNO.	氏名					
Today's ():	() { 「本日の目标	graphs. 票:グラフを		
Shell expe	riment	t (You	ır resı	ılt)	9/27(月)の実 再度記入する	<i>験結果を</i> 。
() ()
Criteria			Time (m	inutes)		
	1	3	5	10	15	20
Moving above water						
Moving under water						
Not moving						
5 4 3 2 1 0 1 3	5	10	15 2	Moving	above water under water ing	
() ()

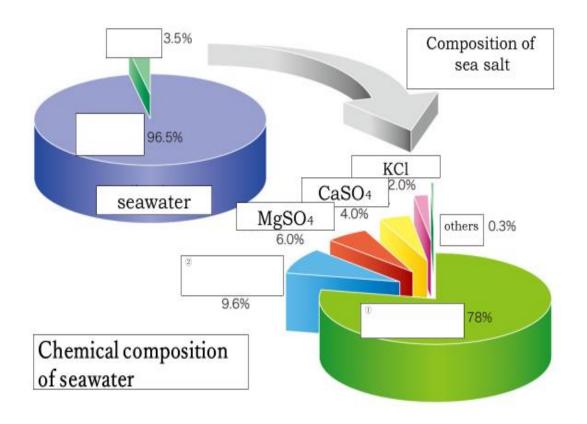
Shell experiment

(Response of shells to seawater (Average number)

		Time (r	ninutes)		
1	3	5	10	15	20
	1	1 3	1 3 5	1 3 5 10	1 3 5 10 15



成分名	%	化学式	英 語 名	読み方
塩化ナトリウム	78.0	Nacl	Sodium Chloride	ソディウム クロライ d
塩化マグネシウム	9.6	MgCl ₂	Magnesium Chloride	マグニージウム クロライ d
硫酸マグネシウム	6.0	MgSO ₄	Magnesium Sulfate	マグニージウム サルフェイ t
硫酸カルシウム	4.0	CaSO ₄	Calcium Sulfate	カルスィアム サルフェイ t
塩化カリウム	2.0	KCl	Potassium Chloride	ポ ⁸ タスィウム クロライ d
その他	0.3		others	



海水は塩の成分だけではなく、いろんな成分が混じって海水になっている。 次の実験は、海水ではなくただの塩水に入れます。塩の成分 NaCl だけで 作った食塩水を注ぐとどうなるでしょうか。同様に他の成分の溶液も試し てみましょう。

Next experiment:

- 1) () five shells. Place them in a paper cup. 貝を 5 個体選び紙コップに入れる。
- 2) () five different kinds of water. 異なる 5 種類の溶液を準備する。
- 3) () your water into the paper cup. 自分の担当する溶液をコップに注ぐ。
- 4) () the () of the shells to your water. 溶液に対する貝の反応を観察する。
- 5) Find out from which water the shells () (). 貝がもっとも反応する溶液を見つける。
 - () what is a stimulus (= trigger) to shells' responses.貝が反応するのは、何が刺激(=きっかけ)になっているか、考察する。

出席番号の溶液を担当する。



Prediction (Your guess)

How do you	think the sl	nells respond	75	

HRNO.	氏名	
-------	----	--

Shell experiment

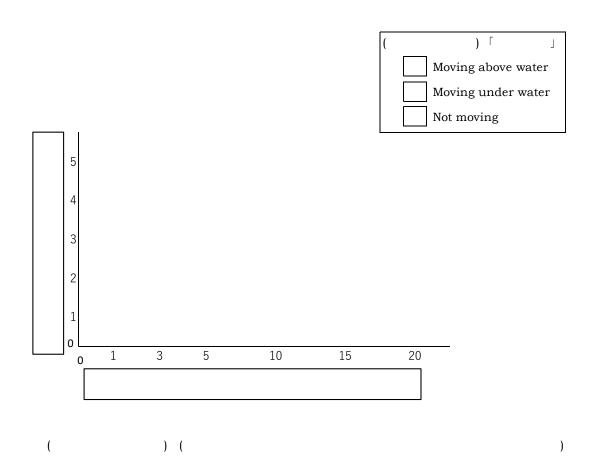
() (

1 3 5 10 15 20	Critorio		Time (minutes)				
	Criteria	1	3	5	10	15	20

Moving above water

Moving under water

Not moving



HRNO.	氏名	
-------	----	--



(1) About the shell you used in the experiments:

In Japanese:

タマキビは岩礁域の潮間帯と飛沫帯に生息しており、水中より上にいる。

潮汐のため海面が上昇すると、タマキビは海水を<u>避ける</u>ために上へ動く。

In English:

These shells live in in	ntertida	al and spray zones of () shore.
They are usually four	ıd <u>(</u>) water.	
When water level rise	es beca	use of tide, the shells move	upward to
<u>(</u>) from	seawa	<u>ter</u> .	
intertidal zone		」 spray zone 「	Т
rise 「	J	tide 「	J
move upward		J	

(2) The result of the first experiment:

Shell experiment 1

Table 2. Response of shells to seawater (Average number)

Criteria			Time (m	inutes)		
Criteria	1	3	5	10	15	20
Moving above water	0.27	1.04	1.08	1.54	1.73	1.35
Moving under water	2.96	3.23	3.31	3.12	2.96	3.19
Not moving	1.77	0.73	0.62	0.35	0.31	0.46

• Look at the number	s of the moving shells.	
Some shells moved a	bove seawater. Others moved un	nder seawater.
Γ	JΓ	J
They showed differen	at responses.	
Why do you think th	is happened? 「	J
Write your opinion	on a small piece of paper. Put it	up on the blackboard.
	「意見を書いて黒板に貼り付けに来てく	ださい。」
(3) Discussion of t	he first experiment:	
In Japanese:		
In English:		
•		

(4) The result of the second experiment:

Shell experiment 2

Table 4. Average number of shells moving above and under different kinds of water

Kind of water		Time (minutes)					
	1	3	5	10	15	20	
Seawater	2.25	2.87	4.24	4.35	4.21	3.95	
Solution of NaCl	0.17	0.17	0.67	1.00	1.00	1.33	
Solution of MgCl2	0	0	0.17	0.33	0.33	0.33	
Solution of MgSO4	0	0	0	0.17	0.33	0.33	
Solution of CaSO4	0	0	0.17	0.17	0.17	0.17	
Solution of KCl	0	0	0.2	0	0	0	

What can you say from the result of Table 4?				
Except seawater, the shells responded most in () water.			
Γ		╛		

What can we <u>assume</u> from the second experiment? 「推測する」
Write your opinion on a small piece of paper and put it up on the blackboard.

(5) Discussion of the second experiment:

In Japanes	se:			
In Englis	h:			

In English:			

Draw a line graph of Table 4. Write the title, too.

